#### (19)日本国特許庁(JP)

# (12) 公開特許公報(A)

### (11)特許出願公開番号

# 特開平8-264038

(43)公開日 平成8年(1996)10月11日

| (51) Int.Cl. <sup>6</sup> | 識別記号              | 庁内整理番号 | FΙ            |  |                 |          | 技術表示箇所                                |  |
|---------------------------|-------------------|--------|---------------|--|-----------------|----------|---------------------------------------|--|
| H01B 12/00                | ZAA               |        | H01B          | 12/00  |                 | ZAA      |                                       |  |
| C08G 61/00                | NLF               |        | C 0 8 G       | 61/00  |                 | NLF      |                                       |  |
| 61/12                     | NLJ               |        |               | 61/12  |                 | NLJ      |                                       |  |
| C 0 8 L 101/00            | LTB               |        | C08L          | 101/00   |                 | LTB      |                                       |  |
| H 0 1 B 13/00             | 565               |        | H01B          | 13/00  |                 | 565E     |                                       |  |
|                           |                   | 審査請求   |               | •  |                 | (全 4 頁)  | 最終頁に続く                                |  |
| (21)出願番号                  | <b>特顧平7-69202</b> | ·      | (71)出願        | 590003   | 331             |          | · · · · · · · · · · · · · · · · · · · |  |
|                           |                   |        |               | 吉野   | 勝美              |          |                                       |  |
| (22)出顧日                   | 平成7年(1995)3月      |        | 大阪府           | 岸和田  | 市尾生町166-        | - 3      |                                       |  |
|                           | •                 |        | (71)出魔力       | 000002   |                 |          |                                       |  |
|                           | •                 |        |               | 住友化学工業株式会社<br>大阪府大阪市中央区北浜4丁目5番33号<br>発明者 吉野 勝美 |                 |          |                                       |  |
|                           |                   |        |               |  |                 |          |                                       |  |
|                           |                   |        | (72)発明表       |  |                 |          |                                       |  |
|                           |                   |        | (12,32)       |  | 大阪府岸和田市尾生町166-3 |          |                                       |  |
|                           |                   |        | (72)発明表       |  | アンパー A. ザキードフ   |          |                                       |  |
| (13)                      |                   |        |               | ウズベキスタン共和国タシケント市ツラブ                            |                 |          |                                       |  |
|                           |                   |        | •             |  | ツラ ストリート16-22   |          |                                       |  |
|                           |                   |        | (7A) (P-1911) |  | - • -           | 山隆(外:    | 1 夕)                                  |  |
|                           |                   |        | (13/1022/     | · //25   | ) (DKI          | u me Or. | 147                                   |  |
|                           |                   |        |               |  |                 |          | 最終頁に続く                                |  |

## (54) 【発明の名称】 超伝導複合体とその製造方法

### (57)【要約】

【目的】超伝導材料に可撓性を付与し、取り扱いを容易 とし、加工性、成型性も付与し、更に新たな性能、機能 をも持たせる様、導電性高分子を組み合わせた超伝導複 合体を提供する。

【構成】〔1〕導電性高分子と複数の種類のドーパントとを含む超伝導複合体。

- (2)複数の種類のドーパントのそれぞれがそれ自体で は超伝導性を示さないドーパントであることを特徴とす る(1)記載の超伝導複合体。
- [3] 複数の種類のドーパントがフラーレンとアルカリ 金属及び/又はアルカリ土類金属であることを特徴とする[1] または[2] 記載の超伝導複合体。
- (4) フラーレンがドーピングされてなる導電性高分子 にアルカリ金属及び/又はアルカリ土類金属をドーピン グすることを特徴とする(3)記載の超伝導複合体の製 造方法。

#### 【特許請求の範囲】

【請求項1】導電性高分子と複数の種類のドーパントとを含む超伝導複合体。

【請求項2】複数の種類のドーパントのそれぞれがそれ 自体では超伝導性を示さないドーパントであることを特 徴とする請求項1記載の超伝導複合体。

【請求項3】複数の種類のドーパントがフラーレンとアルカリ金属及び/又はアルカリ土類金属であることを特徴とする請求項1または2記載の超伝導複合体。

【請求項4】フラーレンがドーピングされてなる導電性 10 高分子にアルカリ金属及び/又はアルカリ土類金属をドーピングすることを特徴とする請求項3記載の超伝導複合体の製造方法。

【請求項5】アルカリ金属及び/又はアルカリ土類金属をドーピングしたフラーレンを導電性高分子にドーピングすることを特徴とする請求項3記載の超伝導複合体の製造方法。

【請求項6】フラーレンがC60又はC60誘導体であることを特徴とする請求項3記載の超伝導複合体。

【請求項7】フラーレンがC60又はC60誘導体であるこ 20 とを特徴とする請求項4または5記載の超伝導複合体の 製造方法。

#### 【発明の詳細な説明】

[0001]

【産業上の利用分野】本発明は導体、電気機器、エレクトロニクス素子、センサー等に有用な超伝導複合体に関する。

#### [0002]

【従来の技術】現在、画期的な性能、機能を有する導体 及び様々な電気機器、エレクトロニクス素子用として超 30 伝導材料の利用が進められつつあるが、主としてNbT i、Nb3 Geを始めとする無機金属系超伝導体及び遷 移金属酸化物を始めとするセラミック超伝導体等が利用 されようとしている。これら無機系材料からなる超伝導 体は転移温度が比較的低いという問題以外に可撓性に劣 るという課題が残っている。また、近年有機系超伝導体 として電荷移動錯体型物質及びCoo等のフラーレンの蒸 着膜や結晶等の超伝導体が見出されて注目されている。 特に、C60にアルカリ金属、アルカリ土類金属をドーピ ングした超伝導体は有機系超伝導体の中では比較的高い 40 超伝導転移温度を有しているが、やはり、可撓性に劣 り、取り扱いが容易でないという課題を残している。従 って、実用材料としては、まだ利用できるとは云い難 い。以上述べた様に、特にC60にアルカリ金属、アルカ リ土類金属をドーピングした超伝導体等は蒸着膜又は単 結晶として用いられるので、脆く、可撓性もなく、非常 に取り扱いにくい。

#### [0003]

【発明が解決しようとする課題】本発明は、超伝導材料 ドーピングされる必要はなく、クラスターを形成してもに可撓性を付与し、取り扱いを容易とし、加工性、成型 50 よい。その結果、クラスター間又はドーパント分子間、

性も付与し、更に新たな性能、機能をも持たせた超伝導複合体を提供するものである。

2

[0004]

【課題を解決するための手段】本発明者等は、上記の課題を解決するため、導電性高分子と呼ばれる共役系の発達した高分子と複数の種類のドーパントとを複合化することにより、以下の検討や考察を通じて、導電性高分子と複数のドーパントとを含む超伝導複合体であり、しかも可撓性、機械的強度、加工性及び成型性に優れた超伝導複合体を見出すに至った。

【0005】すなわち本発明は次に記す発明である。

- 〔1〕導電性高分子と複数の種類のドーパントとを含む 超伝導複合体。
- 〔2〕複数の種類のドーパントのそれぞれがそれ自体で は超伝導性を示さないドーパントであることを特徴とす る〔1〕記載の超伝導複合体。
- 〔3〕複数の種類のドーパントがフラーレンとアルカリ 金属及び/又はアルカリ土類金属であることを特徴とする〔1〕または〔2〕記載の超伝導複合体。
- (4)フラーレンがドーピングされてなる導電性高分子 にアルカリ金属及び/又はアルカリ土類金属をドーピン グすることを特徴とする(3)記載の超伝導複合体の製 造方法。
- (5)アルカリ金属及び/又はアルカリ土類金属をドーピングしたフラーレンを導電性高分子にドーピングすることを特徴とする(3)記載の超伝導複合体の製造方法。
- 〔6〕フラーレンがC60又はC60誘導体であることを特徴とする〔3〕記載の超伝導複合体。
- 30 〔7〕フラーレンがC60又はC60誘導体であることを特 徴とする〔4〕または〔5〕記載の超伝導複合体の製造 方法。

【0006】以下、本発明の導電性高分子と複数のドー パントとを主要構成成分とする超伝導複合体について詳 細に説明する。本発明の超伝導複合体においては、導電 性高分子が該超伝導複合体の主要な構成成分となるた め、可撓性、機械的強度、加工性、成型性を該超伝導複 合体に付与することが可能となり、また、この導電性高 分子が不安定なドーパントであっても、それを保護する 役目を果たし、更に、複数のドーパントを複合化するこ とで、単一のドーパントでは超伝導体とならない場合で あっても導電性高分子とドーパント間、さらには異なる ドーパント間の電子的相互作用の結果、超伝導性を発現 するに至る。しかも、このような相互作用が母体の導電 性高分子中で生ずることから、例えドーパント間の相互 作用で生ずる超伝導性が耐環境性という面から不安定な 系であっても、安定に複合体が形成されることになる。 さらに、このドーパントは必ずしも分子又は原子単独で ドーピングされる必要はなく、クラスターを形成しても

ドーパント分子-ドーパント原子間の相互作用に導電性 高分子の電子状態が関与することによって、新規な超伝 導特性を付与することが可能となる。

【0007】本発明に用いられる導電性高分子は、共役系の発達した主鎖を有する高分子であり、多量に存在する電子が高い導電性を与えるものである。一般的には0.5~3.5電子ボルト(eV)程度の禁止帯幅を有し、絶縁体又は半導体的性質を示すが、ドーピングによって絶縁体一金属転移を生じ、高ドーピング状態では金属的性質を示すものが好適に利用できる。このような導10電性の変化は導電性高分子とドーピングされたドーパントの間に特徴的な電子的相互作用が生じるためである。ここで、導電性高分子と電子的な相互作用を示す分子や原子をドーパントと称する。即ち、導電性高分子は様々なドーパントがドーピングできるというところに最も大きな特色の一つがある。

【0008】本発明に用いることのできる導電性高分子としては、ポリアセチレン、ポリーpーフェニレン、ポリチオフェン、ポリピロール、ポリーpーフェニレンビニレンを始めとする共役系の発達した主鎖構造を有する 20多くの種類の高分子及びそれらの誘導体があるが、本発明は何ら特定の構造の導電性高分子に限定されるものではない。導電性高分子の例としては多くの成書に示されている〔例えば吉野勝美編著「導電性高分子の基礎と応用」(株)アイビーシー、1988〕。

【0009】これら導電性高分子の中で、成型性や加工 性の観点から、可溶性中間体を経て得られるものやそれ 自体が可溶性であるものが好ましい。具体的な例とし て、可溶性中間体を経て得られるものでは、ポリアセチ レン、ポリーpーフェニレン、ポリーpーフェニレンビ 30 ニレン及びそれらの誘導体が例示される。また、それ自 体が可溶性であるものではポリーpーフェニレン、ポリ チオフェン、ポリピロールやポリーローフェニレンビニ レンに少なくとも一つの置換基が置換したものが例示さ れる。置換基としては炭素数1から22までのアルキル 基、アルコキシ基、アルキルチオ基、アリール基、アル キルアリール基、またはアルコキシアリール基が例示さ れ、好ましくは炭素数4以上22以下の基が例示され る。置換基の置換位置としては芳香環や複素環を構成す る炭素原子であり主鎖の結合位置にない炭素原子上、ま 40 た、ポリピロールでは複素環を構成する窒素原子上、又 はポリーpーフェニレンビニレンではビニレン基の炭素 原子上である。置換基の数については導電性高分子の溶 解性が良好ならば特に制限はないが、通常、少なくとも 一つあればよい。

【0010】また、ドーパントとしてもドーピングの結果、導電性高分子と複数の種類のドーパントを含む複合体が超伝導性を示しさえすれば、何ら特定の分子、原子等に限定されるものではない。例えば、本発明に有効なドーパントとして、(1)フラーレンと(2)アルカリ 50

金属及び/又はアルカリ土類金属が例示される。まず、フラーレンについて説明すれば、フラーレンは炭素原子のみからなる分子であり、C60では60個の炭素がサッカーボール状に結合している(例えば谷垣勝己ら著「フラーレン」、産業図書、平成4年)。本発明に用いられるフラーレンは、Nature 347巻、354ページ(1990年)に開示された方法などで得られる。例えば、黒鉛電極を用い、1~100mmHgのヘリウム雰囲気でアーク放電し、得られた煤から溶媒抽出し、カラム分離精製することにより得られる。フラーレンのうちで、C60、C70又はその誘導体が好ましく、C60又はその誘導体が特に好ましい。

【0011】このC60等のフラーレンはそれ単独では超伝導性を示さないが、K、Rb等のアルカリ金属又はアルカリ土類金属のドーピングにより超伝導性を示すことが知られている。しかし、アルカリ金属やアルカリ土類金属単独での超伝導性は知られていない。また、アルカリ金属やアルカリ土類金属は導電性高分子のドーパントとして作用することが知られている。一方、従来ドーパントに対するホストと考えられていたC60が逆に導電性高分子に対するドーパントとして利用できることが見出された〔例えば、吉野勝美、炭素160巻(1993)、290頁〕。

【0012】本発明でフラーレンと組み合わせて用いる ドーパントとしては、アルカリ金属、アルカリ土類金属 が例示される。これらの金属は単独でもよいが、複数の 金属を組み合わせて用いてもよい。

【0013】本発明の導電性高分子と複数の種類のドーパントとを含む超伝導複合体で用いるドーパントの量としては、超伝導の転移温度や臨界電流密度等により変化するが、一般的には、ドーパント総量は複合体の80モル%以下1モル%以上であり、好ましくは、50モル%以下2モル%以上である。ドーパント間での量は超伝導の発現性で適宜決めればよい。

【0014】 導電性高分子にフラーレンをドーピング し、更にそれにアルカリ金属及び/又はアルカリ土類金 属をドーピングすることにより超伝導性が発現する。そ の場合、アルカリ金属やアルカリ土類金属等はフラーレ ンにドーピングされているだけでなく、導電性高分子に もドーピングされ、フラーレン及びアルカリ金属やアル カリ土類金属等のドーピング量によっては超伝導クラス ターがジョゼフソン結合した特性を有する特徴的な超伝 導体複合体が得られる。

【0015】ドーパントの一つがフラーレンの場合の導電性高分子と複数の種類のドーパントの超伝導複合体の製造方法としては、導電性高分子にフラーレンをドーピングしたものに、アルカリ金属及び/又はアルカリ土類金属をドーピングする方法や、フラーレンにアルカリ金属又はアルカリ土類金属をドーピングしたのち、導電性高分子にドーピングする方法が挙げられる。

5

【0016】ドーピング方法としては、公知の方法で得 ることができるが、化学ドーピング、電解ドーピング、 光ドーピング、イオンインプランテーション等の手法が 開示される。さらに、可溶性中間体法で得られる導電性 高分子や可溶性導電性高分子の場合には、溶液中で導電 性高分子とドーパントとを混合することで、又は可溶性 中間体では中間体とドーパントを混合し、さらに導電性 高分子に変換することで、導電性高分子ードーパント複 合体を作成することもできる。

#### [0017]

【実施例】以下、実施例をもって本発明の詳細な例を示 すが、本発明は何ら本実施例に限定されるものではな 11.

#### 実施例1

特開平1-79217号公報の実施例6で、2,5-ジ ヘプチルーpーキシリレンジブロミドの代わりに2,5 ージへプチルオキシーpーキシリレンジブロミドを用い て、導電性高分子の一つであるポリ(2、5ージへプチ ルオキシーpーフェニレンピニレン)(以下、HO-P PVと記すことがある。)を合成した。フラーレンの一 20 行ない超伝導転移温度が16Kであることを確認した。 つとして、Cooはグラファイト電極を用いてアーク放電 法により作製したものを用いた〔サイエンスラボラトリ 一(株)から購入〕。

【0018】10ccのトルエンに330mgのHO-PPVを溶かした溶液と20ccのトルエンに3.6m gのC60を溶かした溶液とを混合した後、キャスティン グし、HO-PPVにCooを5モル%ドーピングしたフ レキシブルなフィルムを作製した。比較のためにC60を ドーピングしていないHO-PPVフィルムも作製し た。このフィルムに2ゾーン温度法によりカリウム (K)をドーピングした。即ち、パイレックス管中にフ

ィルムとカリウム金属を真空封入し、フィルムを240 ℃、カリウムを220℃に保ち、48時間保持し、フィ ルムへのカリウムドーピングを行なった。 得られた二重 ドーピングフィルムのLFS(低周波マイクロ波吸収) 及びSQUIDの測定を行なった。

【0019】その結果、17Kで超伝導転移が生ずるこ とを見出した。なお、C60をあらかじめドーピングして いないフィルムにカリウムドーピングしても超伝導性は 発現しなかった。

#### 10 【0020】実施例2

3-ヘキシルチオフェンを塩化第二鉄を用いて重合した **導電性高分子であるポリ(3−ヘキシルチオフェン)を** 166mg取り、10ccのトルエンに溶かした。ま た、 $C_{60}$  3.6 mgを20ccのトルエンに溶かし、 これらの溶液を混合し、5モル%ドーピングしたフレキ シブルな複合フィルムを作製した。実施例1と同様に真 空中でポリ(3-ヘキシルチオフェン)-C60複合フィ **ルムを130℃、カリウムを120℃に保ってドーピン** グした。フィルムのLFS及びSQUIDによる測定を [0021]

【発明の効果】本発明の導電性高分子と複数の種類のド ーパントを含む超伝導複合体は導電性高分子が有する可 撓性、成型性、加工性と同様の特性を有している。ま た、導電性高分子により、環境に対して安定化された超 伝導性を示す。このように、本発明の超伝導複合体は可 撓性、成型性、加工性に優れ、容易に作成でき、しかも 安定であるので、高性能、高機能な導体、電気機器、エ レクトロニクス素子、センサー等に好ましく使用でき

フロントページの続き

(51) Int. C1.6

識別記号 庁内整理番号 FΙ

30 る。

技術表示箇所

// CO1B 31/02

101

C O 1 B 31/02

101Z

(72)発明者 大西 敏博

茨城県つくば市北原6 住友化学工業株式 会社内

- ANSWER 1 OF 1 CA COPYRIGHT 2002 ACS
- AN 126:41393 CA
- TI Superconductor composite comprising electrically conducting polymer and its manufacture
- IN Yoshino, Katsumi; Anbaa, Ei Zakiidofu; Oonishi, Toshihiro
- PA Yoshino, Katsumi, Japan; Sumitomo Chemical Co
- SO Jpn. Kokai Tokkyo Koho, 4 pp.
- PI JP 08264038 A2 19961011 JP 1995-69202 19950328
- The composite contains an elec. conducting polymer and plural dopants. The composite is manufd. by doping a fullerene-doped elec. conducting polymer with an alkali metal and/or an alk. earth metal. The composite is manufd. by doping an elec. conducting polymer with an alkali metal- and/or alk. earth metal-doped fullerene. The composite showed stable superconductor characteristics and good flexibility.
- IT 7440-09-7, Potassium, uses 99685-96-8, Fullerene (C60)
  RL: MOA (Modifier or additive use); TEM (Technical or engineered material use); USES (Uses)

(dopant; superconductor composite comprising doped elec. conducting polymer and its manuf.)

IT 104934-50-1, Poly(3-hexylthiophene) 122991-39-3, Poly(2,5-diheptyloxy-p-phenylenevinylene)

RL: PEP (Physical, engineering or chemical process); TEM (Technical or engineered material use); PROC (Process); USES (Uses)

(superconductor composite comprising doped elec. conducting polymer and its manuf.)

L2: Entry 1 of 1

File: JPAB

Oct 11, 1996

PUB-NO: JP408264038A

DOCUMENT-IDENTIFIER: JP 08264038 A

TITLE: SUPERCONDUCTING COMPLEX AND MANUFACTURE THEREOF

PUBN-DATE: October 11, 1996

INVENTOR-INFORMATION:

NAME

COUNTRY

YOSHINO, KATSUMI ANBAA, EE ZAKIIDOFU ONISHI, TOSHIHIRO

INT-CL (IPC):  $\underline{\text{H01}}$   $\underline{\text{B}}$   $\underline{\text{12/00}}$ ;  $\underline{\text{C08}}$   $\underline{\text{G}}$   $\underline{\text{61/00}}$ ;  $\underline{\text{C08}}$   $\underline{\text{G}}$   $\underline{\text{61/12}}$ ;  $\underline{\text{C08}}$   $\underline{\text{L}}$   $\underline{\text{101/00}}$ ;  $\underline{\text{H01}}$   $\underline{\text{B}}$   $\underline{\text{13/00}}$ ;  $\underline{\text{C01}}$   $\underline{\text{B}}$   $\underline{\text{31/02}}$ 

#### ABSTRACT:

PURPOSE: To provide a superconducting material having flexibility, workability, moldability, and a new function by forming it with a conductive polymer and multiple dopants including fullerene and an alkaline metal or an alkaline earth metal which have no superconductivity by themselves.

CONSTITUTION: Conductive polymer is doped with fullerene, then it is doped with alkaline metal and/or alkaline earth metal to have superconductivity. The alkaline metal or the alkaline earth metal is doped not only to fullerene but also to the conducting polymer, and a peculiar superconductor complex having the Josephson junction characteristic of a superconducting cluster is obtained according to the doping quantities of fullerene and the alkaline metal or alkaline earth metal. For manufacturing it, the alkaline metal and/or alkaline earth metal is doped to the conducting polymer doped with fullerene, or the alkaline metal or alkaline earth metal is doped to fullerene, then fullerene is doped to the conductive polymer.

COPYRIGHT: (C)1996, JPO